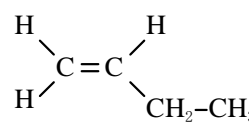
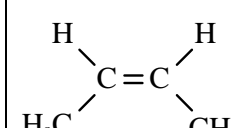
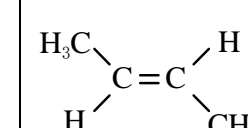
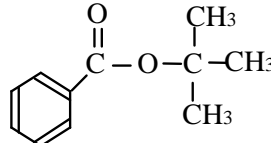


1	問1	A	NO	問2	B	イオン	C	反応速度	
	問3	最外殻電子数がK殻で		2個それ以外電子殻		で8個となる電子配置		で,希ガスの電子配置と等しい。	
		$NO_2^+ + H_2O \rightarrow HNO_3 + H^+$		$NO_3^- + H_2O \rightarrow HNO_3 + OH^-$					
		$\frac{1}{2}N_2 + \frac{3}{2}H_2 = NH_3 + 46.5KJ$							
		問6	ウ	問7	(i)	$Pr = \frac{(3+2\alpha)}{3}Pi$		(ii)	$\frac{8\alpha^2}{3(1-\alpha)}Pi$
	問4	熱量計算の実験を行う際には反応容器は,断熱性の高い容器を用いる必要があるので,発泡ポリスチレンが適切							
問2	$C=9.00C(T_4-T_1)+10.4C(T_6-T_2)$ (kJ/mol)		問3	A 凝固					

3	問1	B $ClCO(CH_2)_4COCl$ アジピン酸ジクロリドを用いると,生成した塩化水素が,可逆反応に関与しないため。							
	問2	$3.00 \times 10^2$ (個)							
	問3	6.6ナイロンのアミド結合間で水素結合を形成するため,引っぱりに強い構造となる。							
		問4	基質特異性	最適温度	最適 pH				
	問5	6.80 (mg)							
4	問1	8種類	問2	$CH_3COCH_2CH_3 + 3I_2 + 4NaOH \rightarrow CHI_3 + CH_3CH_2COONa + 3NaI + 3H_2O$					
	問3	$x = 0.500$ (mol)							
	問4								
問5									

講評

易化している。

- 問7ができたかどうか。
- 問2の中和熱を求めるとき,希塩酸の濃度が mol/kg となっているのに気付いたかどうか。
- 問1,問4の記述がかけたかどうか。
- は  $C_4H_{10}O$  の良問。

75%以上欲しい。

medika 化学科

医学部受験専門予備校・医学部受験個別指導 medika tokyo medika osaka

東京 School  
大阪 School

東京都渋谷区千駄ヶ谷 1-31-10 Tel:03-5412-6585 Fax:03-5412-1650  
大阪府大阪市北区豊崎 2-5-25 Tel:06-6359-5399 Fax:06-6359-5405

medika で合格目指そう!!

Yahoo!で検索

medika

検索

※oms は medika (メディカ) に名称変更しました。

new oms  
medika  
TOKYO OSAKA